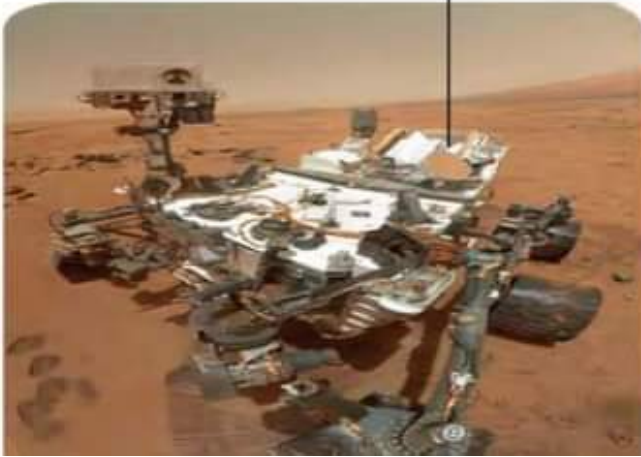




پلوٹونیم 239 جسے اٹامک بم میں بطور فیول استعمال کیا جاتا ہے

ناگاساکی پر ایٹم بم گرانے کے بعد کے مناظر

This Martian rover uses the heat given off by a supply of plutonium to generate electrical power.



ناگاساکی پر کرنے والا اٹامک بم جس میں پلوٹونیم کا استعمال کیا گیا تھا

imagitor

پلوٹونیم کا تفصیلی تعارف

پلوٹونیم ایک ایسی دھات جو یورینیم سے بھی زیادہ خطرناک اور تباہ کن ہے۔ اسکو یورینیم کی طرح جوہری ہتھیار (ایٹم بم) میں بطور فیول استعمال کیا جاتا ہے۔ اسکو نہ صرف ایٹم بم بلکہ نیوکلیر پاور پلانٹس میں استعمال کر کے اس سے پیدا ہونے والی حرارت سے بجلی بھی پیدا کی جاتی ہے۔

کے ایک کلوگرام سے آٹھ ہزار میگا واٹ (Pu-239) پلوٹونیم بجلی پیدا کی جاسکتی ہے۔ پاکستان کے سب سے بڑے ڈیم یعنی تربیلا ڈیم کی کپیسٹی 3478 میگاواٹ ہے۔ اس سے اندازہ لگایا جاسکتا ہے کہ پلوٹونیم بجلی پیدا کرنے کا کس قدر سستا اور مفید ذریعہ ہے۔

اس سے واضع ہوتا ہے کہ نیوکلیر انرجی کو نہ صرف تباہی بلکہ کارآمد مقاصد جیسے بجلی پیدا کرنے کے لیے بھی استعمال کیا جاسکتا ہے۔ لیکن یہ بات بھی سچ ہے کہ پلوٹونیم کا سب سے پہلا استعمال ایٹم بم کیا گیا تھا۔ یہ 9 اگست 1945 کی بات ہے جب امریکہ نے پہلی بار پلوٹونیم کو ایٹم بم میں استعمال رکھا گیا تھا، امریکہ "Fat Man" کیا تھا۔ یہ ایٹم بم جسکا نام نے 9 اگست 1945 کو جاپان کے شہر ناگا ساکی پر گرایا تھا۔ اس ایٹم بم کی بھیانک تباہی سے 80 ہزار لوگ موقع پر جاں بحق ہو گئے جبکہ بعد میں مرنے والوں کی تعداد بھی ہزاروں میں جو اسکی تابکاری سے متاثر ہوئے تھے۔ "فیٹ مین" میں 6.4 کلو گرام پلوٹونیم استعمال کی گئی تھی جس میں اسکے صرف 20 فیصد حصے کی ہی فشن ہوسکی۔ اس سے اندازہ لگائیں کہ اگر تمام پلوٹونیم کی فشن ہوجاتی تو اسکے نتائج TNT کس قدر تباہ کن ہوتے۔ اس ایٹم بم کی طاقت 21 کلو ٹن "Little Boy" تھی جبکہ ہیروشیما پر گرائے جانے والے ایٹم بم میں 64 کلو گرام یورینیم استعمال کی گئی تھی جسکی طاقت تھی۔ یہاں سے واضع ہوتا ہے کہ TNT 15 کلو ٹن

پلوٹونیم،یورینیم سے کیوں زیادہ تباہ کن اور ایفیشنٹ ایلیمنٹ ہے۔

پلوٹونیم ایک ایسا ایلیمنٹ ہے جو زمین میں قدرتی طور پر نہیں پایا جاتا۔پلوٹونیم کو خاص قسم کی لیبارٹریز میں پر جب (U-238)مصنوعی طریقہ سے بنایا جاتا ہے۔یورینیم نیوٹرانز پارٹیکلز کی بوچھاڑ کی جاتی ہے تو یہ پلوٹونیم میں تبدیل ہو جاتا ہے۔یہی وجہ ہے کہ نیوکلیر ری ایکٹرز میں اسے یورینیم کی نیوکلیر فشن(ایسا عمل جس میں یورینیم 235 کے نیوکلیس پر جب نیوٹرانز کی بوچھاڑ کی جاتی ہے تو یہ کے طور پر حاصل کیا waste ٹوٹ جاتا ہے) کے نتیجہ میں جاتا ہے۔سائنسدانوں کا خیال ہے اسکی پیدائش سپرنووا کے وقت ہوئی تھی۔چونکہ یہ ایک تابکار ایلیمنٹ ہے لہذا وقت گزرنے کے ساتھ یہ ڈیکے ہوتا گیا یہاں تک کہ تمام پلوٹونیم ڈیکے کے پراسس سے گزر کر کسی دوسرے ایلیمنٹس میں تبدیل ہو گیا۔یہی وجہ ہے کہ زمین پر اسکی مقدار نہ ہونے کے برابر ہے یعنی زمین پر قدرتی طور پر موجود نہیں ہے۔

پلوٹونیم ایک ریڈیو ایکٹو ایلیمینٹ ہے۔ ریڈیو ایکٹو ایلیمینٹ سے مراد ایسا ایلیمینٹ ہوتا ہے جسکا نیوکلیس سٹیبل نہیں ہوتا اور خود کو سٹیبل کرنے کے لیے اس کے نیوکلیس میں سے خطرناک ریڈی ایشنز (الف، بیٹا اور گیما) خارج ہوتی ہیں۔ اس کے نتیجہ میں ایک ریڈیو ایکٹو ایلیمینٹ وقت گزرنے کے ساتھ کسی دوسرے ایلیمینٹ میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ یعنی ریڈیو ایکٹو ایلیمینٹ ایک انسٹیبل ایلیمینٹ ہوتا ہے جو وقت گزرنے کے ساتھ ڈیکے کر جاتا ہے یعنی ختم ہو جاتا ہے یعنی کسی دوسرے ایلیمینٹ میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ اگرچہ یہ پراسس بہت سست ایک ریڈیو ایکٹو (U-235) ہوتا ہے۔ مثال کے طور پر یورینیم ایلیمینٹ ہے اور اسکی ہاف لائف 7 کروڑ سال ہے۔ اسکا مطلب یہ ہے کہ اگر آج سے سات کروڑ سال پہلے ایک کلوگرام یورینیم موجود تھا تو آج اسکا آدھا حصہ باقی ہوگا اور آدھا حصہ کسی دوسرے ایلیمینٹ میں تبدیل ہو چکا ہوگا۔ جس ایلیمینٹ کی ہاف لائف جتنی کم ہوگی اس میں سے نکلنے والی ریڈی ایشنز کی مقدار اتنی ہی زیادہ ہوگی۔ مثال کے طور پر پلوٹونیم کی ہاف لائف چوبیس ہزار ہے، جسکا مطلب ہے کہ اگر اب ایک

موجود ہے تو 24000 سال کے (Pu-239) کلوگرام پلوٹونیم بعد اسکا آدھا حصہ کسی دوسرے ایلیمینٹ میں تبدیل ہو جائے (U-235) کی ہاف لائف یورینیم (Pu-239) گا۔ چونکہ پلوٹونیم کی نسبت کم ہے لہذا پلوٹونیم زیادہ ریڈیو ایکٹو ہے جسکا مطلب ہے کہ اس میں سے نکلنے والی ریڈی ایشنز کی مقدار یورینیم کے مقابلے میں زیادہ ہے۔

کیا آپ جانتے ہیں کہ پلوٹونیم کی دریافت کو پانچ سال تک پبلش نہیں کیا گیا، بالآخر 1946 میں اسکی دریافت کا اعلان کیا گیا۔ اسکی وجہ یہ ہے کہ جنگ عظیم دوم کے دوران کئی دوسرے ممالک جیسے روس، جرمنی اور جاپان بھی ریڈیو ایکٹو ایلیمینٹس پر تجربات کر رہے تھے۔ اگر اس وقت پلوٹونیم کی دریافت کو راز میں نہ رکھا جاتا تو دوسرے ممالک پلوٹونیم بنانے میں کامیاب ہو جاتے، جس سے امریکہ کو ناقابل تلافی نقصان اٹھانا پڑ سکتا تھا۔

پلوٹونیم کو پہلی بار دسمبر 1940 میں یونیورسٹی آف کیلیفورنیا، برکلے میں چار سائنسدانوں جن میں گلین سیبورگ، آرتھر وابل، جوزف کینیڈی اور ایڈون میک ملن شامل تھے، نے پر (U-238) بنایا تھا۔ انہوں نے جب یورینیم ڈیوٹیرون (ہائیڈروجن کا ایک آئسوٹوپ یعنی ڈیوٹیریم جس میں ایک پروٹان اور ایک نیوٹران پایا جاتا ہے، اگر اس میں سے الیکٹرانز نکال دیے جائیں تو حاصل ہونے والے میٹریل کو ڈیوٹیرون کہتے ہیں) کی بمباری کروائی تو بالآخر پلوٹونیم میں تبدیل ہو گیا۔

U-پلوٹونیم کی تیاری کے کئی مراحل ہیں۔ مثلاً جب یورینیم کے نیوکلیس پر نیوٹرانز پارٹیکل کی بوچھاڑ کی جاتی (238) ہے تو یہ نیوٹران جذب کر لیتا ہے اور یورینیم-239 میں تبدیل (Unstable) ہو جاتا ہے۔ یورینیم-239 ایک بہت غیر مستحکم آئسوٹوپ ہے جس کا مطلب ہے کہ یہ بہت جلد ڈیکے کر جاتا ہے اور نئے ایلیمینٹ میں تبدیل ہو جاتا ہے۔ یورینیم-239 میں بیٹا ڈیکے ہوتا ہے جس کے نتیجہ میں یہ ایک نئے ایلیمینٹ

وجود میں آتا ہے۔ بیٹا ڈیکے ایسا پراسس ہوتا (Z-93) نیپٹونیم
ہے جس میں جب نیوٹرانز کسی ایٹم کے نیوکلیس میں داخل
ہوتا ہے تو یہ پروٹان میں تبدیل ہوجاتا ہے اور اسکے نتیجہ میں
نیوکلیس میں سے ایک پازیٹو الیکٹران یعنی بیٹا پارٹیکل کا
اخراج ہوتا ہے، جب ایسا ہوتا ہے تو ایٹم کے نیوکلیس میں ایک
پروٹان کا اضافہ ہوجاتا ہے۔ جس طرح یورینیم میں بیٹا ڈیکے
کا پراسس ہوتا ہے اور چونکہ یورینیم کا اٹامک نمبر 92 (جس
سے مراد یہ ہے کہ یورینیم کے ہر ایٹم کے نیوکلیس میں 92
پروٹانز پائے جاتے ہیں) ہے، لہذا بیٹا ڈیکے کے نتیجہ میں اسکے
نیوکلیس میں مزید ایک پروٹان کا اضافہ ہوجاتا ہے یعنی ایک
ایسا ایلیمنٹ وجود میں آتا ہے جس کے نیوکلیس میں 93
پروٹانز موجود ہوتے ہیں اور ہم جانتے ہیں کہ نیپٹونیم ایسا
ایلیمنٹ ہے جس کے ایٹمز کے نیوکلیس میں 93 پروٹانز پائے
جاتے ہیں۔ نیپٹونیم بھی ایک بہت ہی غیر مستحکم ایلیمنٹ ہے
اور اس میں دوبارہ بیٹا ڈیکے کے پراسس کے نتیجہ میں ایک
نیا ایلیمنٹ وجود میں آتا ہے جسکا اٹامک نمبر 94 ہے۔
سائنسدانوں نے اس ایلیمنٹ کا نام پلوٹو سیارے کے نام پر
پلوٹونیم رکھا۔ باقی دو ایلیمنٹس یعنی یورینیم اور نیپٹونیم

کے نام بھی یورینس اور نیپچون سیاروں کے ناموں پر رکھے گئے تھے۔

چونکہ نیپٹونیم کی ہاف لائف تقریباً دو دن ہوتی ہے۔ کسی بھی ریڈیو ایکٹو ایلیمینٹ کی ہاف لائف سے مراد وہ عرصہ ہے جس میں اسکے آدھے حصے کو دوسرے ایلیمینٹ میں تبدیل ہونے میں جتنا وقت لگتا ہے۔ جس طرح بیان کیا گیا ہے کہ نیپٹونیم کی ہاف لائف دو دن ہے، اسکا مطلب یہ ہے کہ اگر سو گرم نیپٹونیم موجود ہو تو دو دن کے بعد اسکا آدھا حصہ رہ جائے گا اور آدھا حصہ کسی دوسرے حصے میں تبدیل ہو جائے گا۔ باقی رہنے والا نیپٹونیم چونکہ اب پچاس گرام ہے سو دو دن گزرنے کے بعد موجود نیپٹونیم (50 گرام) کا آدھا حصہ یعنی پچیس گرام باقی رہ جائے گا اور باقی کسی دوسرے تابکار عنصر یعنی ریڈیو ایکٹو ایلیمینٹ میں تبدیل ہو جائے گا۔۔۔ یورینیم کے نتیجہ میں بننے والا نیپٹونیم چونکہ بہت کم مقدار میں تھا، لہذا پلوٹونیم کی مکمل طور پر شناخت میں کئی مہنوں کا وقت لگا۔

پر تحقیق کرنے سے معلوم ہوا کہ یہ (Pu-239) پلوٹونیم میٹریل ہے یعنی اسکو fissile کی طرح ایک (U-235) یورینیم ایٹم بم میں نیوکلیر انرجی پیدا کرنے کے لیے استعمال کیا جاسکتا ہے۔ یعنی جب اس پر تھرمل نیوٹرانز کی بوچھاڑ کی جاتی ہے تو اسکا نیوکلیس ٹوٹ جاتا ہے اور اس کے نتیجہ میں بہت زیادہ مقدار میں نیوکلیر انرجی (ہیٹ) خارج ہوتی ہے اور اس کے ساتھ پیدا ہونے والے نیوٹرانز مزید پلوٹونیم ایٹمز کی فشن کرتے ہیں۔ اس طرح یہ پراسس جاری رہتا ہے اور سیکنڈ کے ہزاواریں حصے میں بے پناہ انرجی پیدا ہو جاتی ہے۔ اس پراسس کو چین ری ایکشن کہتے ہیں۔ چین ری ایکشن میں پیدا ہونے والی انرجی کو اگر کنٹرول نہ کیا جائے تو یہ ہر طرف تباہی مچا دیتی ہے اور ایٹم بم میں بالکل یہی تو ہوتا ہے۔ سو اگر ہم کس طرح سے چین ری ایکشن کو کنٹرول کر لیں تو پیدا ہونے والی انرجی کو کنٹرول کر سکتے ہیں۔ اور اس کنٹرول شدہ انرجی کو اپنے فائدے جیسے بجلی پیدا کرنے کے لیے استعمال کر سکتے ہیں۔ اس مقصد کے لیے ایک ڈیوائس استعمال کیا جاتا ہے جسکا کام نیوکلیر فشن کے نتیجہ میں پیدا ہونے والی

نیوکلیئر انرجی کو کنٹرول کرنا ہے، اس ڈیوائس کو نیوکلیئر ری ایکٹر کہتے ہیں جس میں کنٹرول راڈز کا استعمال کیا جاتا ہے۔ کنٹرول راڈز کو گاڑی کی بریک سے تشبیہ دے سکتے ہیں۔ مثلاً جب گاڑی کی رفتار زیادہ ہو تو ناگہانی صورتحال میں گاڑی کی بریک اسکی سپیڈ کو کم کرنے کا کام کرتی ہے یا بالکل روک دیتی ہے۔ بالکل اسی طرح کنٹرول راڈز کا کام نیوکلیئر فشن کے نتیجہ میں خارج ہونے والے نیوٹرانز کو جذب کرنا ہے تاکہ خارج ہونے والے تمام نیوٹرانز مزید پلوٹونیم کی فشن نہ کرسکیں۔ اس طرح کنٹرول راڈز کا استعمال کر کے پیدا ہونے والی نیوکلیئر انرجی (ہیٹ) کو کنٹرول کیا جاتا ہے۔ اس حرارت کو نیوکلیئر ری ایکٹر میں موجود پانی (کولنٹ) کو گرم کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے تاکہ سٹیم بنائی جاسکے۔ پیدا ہونے والی سٹیم سے ٹربائن کو گھمایا جاتا ہے اور ٹربائن جنریٹر کو گمھاتا ہے اور یوں جنریٹر بجلی پیدا کرتا ہے جسے ہم اپنے گھروں میں استعمال کرتے ہیں۔ تھرمل پاور پلانٹس اور نیوکلیئر پاور پلانٹس میں فرق صرف اتنا ہے کہ نیوکلیئر پاور پلانٹس میں نیوکلیئر انرجی کو استعمال کر کے سٹیم بنائی جاتی ہے

جکہ تھرمل پاور پلانٹس میں فوسل فیولز جیسے کوئلہ کو جلا کر اس سے پیدا ہونے والی حرارت سے سٹیم بنائی جاتی ہے۔

پلوٹونیم کے بیس کے قریب آئسوٹوپس پائے جاتے ہیں جو کہ سب کے سب ریڈیو ایکٹو ہیں۔ ان سب میں سب سے زیادہ اور Pu-239 استعمال ہونے والے آئسوٹوپس میں پلوٹونیم-238 ہیں۔ پلوٹونیم 239 نیوکلیر ہتھیار اور نیوکلیر پاور پلانٹس میں استعمال کیا جاتا ہے جبکہ پلوٹونیم 238 کو خلائی تحقیق میں ہیٹ انرجی کے سورس کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔ پلوٹونیم 238، پلوٹونیم 239 سے زیادہ ریڈیو ایکٹو ہے جس سے مراد یہ ہے کہ اسمیں سے خارج ہونے والی ریڈی ایشنز پلوٹونیم 239 کی نسبت زیادہ ہیں۔ یہ اتنا گرم ہوتا ہے کہ اسکو چھونے سے آپ کو گرمی کا احساس ہوگا۔

کو خلائی تحقیق میں ایئرکرافٹس میں (Pu-238) پلوٹونیم ہیٹ انرجی کے سورس کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔ یہ ایسے خلائی جہاز ہوتے ہیں جن میں ایک خاص قسم کا انجن

لگا ہوتا ہے جسے ریڈیو آئسوٹوپ تھرموالیکٹرک تابکار عناصر (ریڈیو ایکٹو RTGs کہتے ہیں۔ (RTGs) جنریٹر ایلیمینٹس) بالخصوص پلوٹونیم کی تابکاری سے پیدا ہونے والی ہیٹ کو استعمال کر کے بجلی پیدا کرتے ہیں۔ عام طور پر زیادہ تر سپیس کرافٹس سولر پینل استعمال کرتے ہیں۔ تاہم اگر کسی سپیس کرافٹ کو سولر سسٹم سے بہت دور کسی خلائی مشن پر بھیجنا مقصود ہو جہاں سورج کی روشنی بہت کم پہنچتی ہو تو ایسی جگہ پر سولر پینل استعمال کرنے کے قابل کا RTGs نہیں ہوتے ہیں۔ یہی وجہ ہے کہ ایسی جگہوں پر استعمال ہی بہترین آپشن ہے۔

آر ٹی جی ایس کا استعمال امریکی اپولو قمری مشن اور تحقیقات جیسے کیسینی ہیوگینز کے دوران کیا **unmanned** گیا تھا۔

پلوٹونیم کم مقدار میں ہینڈل کرنے کے لیے درحقیقت محفوظ ہے۔ تاہم، پلوٹونیم کو نگلنے یا اسکی دھول میں سانس لینے سے بہت زیادہ خطرہ لاحق ہوتا ہے۔ اس لیے جو لوگ اس

ایلیمنٹ کے ارد گرد کام کرتے ہیں وہ حفاظتی دستانے اور سوٹ پہنتے ہیں۔

پلوٹونیم کا فی الحال کوئی طبی استعمال نہیں ہے۔ 1970 کی دہائی کے اوائل سے لے کر 1980 کی دہائی کے وسط تک، پلوٹونیم پیس میکر (پیس میکر ایک چھوٹا سا آلہ ہے جو دل کی دھڑکن کو کنٹرول کرنے میں مدد کرنے کے لیے سینے میں لگایا جاتا ہے۔ یہ دل کو بہت آہستہ دھڑکنے سے روکنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے) کو پاور دینے کے لیے استعمال کیا جاتا تھا، لیکن اب اس مقصد کے لیے استعمال نہیں کیا جاتا ہے۔ 2003 تک، پچاس سے ایک سو کے درمیان ایسے تھے جن کے پاس اب بھی پلوٹونیم پیس میکر موجود تھے۔ پیس میکر رکھنے والے شخص کی موت ہو جاتی تو، پیس میکر کو ہٹا کر لاس الاموس، نیو میکسیکو میں واقع لاس الاموس نیشنل لیبارٹری بھیج دیا جاتا تاکہ بقیہ پلوٹونیم برآمد کیا جا سکے۔

پلوٹونیم ایک الفا امیٹر ہے یعنی یہ الفا ریڈی ایشنز خارج کرتا ہے، جو ہماری صحت کے لیے اتنی زیادہ نقصاندہ نہیں ہیں کیونکہ ہماری جلد ان ریڈی ایشنز کو روک سکتی ہے۔ تاہم اگر پلوٹونیم زیادہ مقدار میں ہو پھر حفاظتی تدابیر انتہائی ضروری ہیں۔ بہت سی تحقیقات سے واضع ہوتا ہے کہ اگر پلوٹونیم سائنس کے ذریعے جسم کے اندر چلی جائی یا نگل لی جائے تو اس صورت میں یہ جسم کے لیے انتہائی نقصاندہ ہے۔ پلوٹونیم کا زیادہ عرصہ تک جسم میں رہنے سے پھیپھڑوں اور ہڈیوں کے کینسر (لیکیومیا) کے امکانات بڑھ جاتے ہیں۔ البتہ یہ بھی سچ ہے کہ ابھی تک پلوٹونیم (کی دھول) سانس لینے یا نگلنے کی وجہ سے کسی بھی انسان کی موت نہیں ہوئی۔